# This Page Is Inserted by IFW Operations and is not a part of the Official Record

## **BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLÄCK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

# IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning documents will not correct images, please do not report the images to the Image Problem Mailbox.

## PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

07-054079

(43)Date of publication of application: 28.02.1995

(51)Int.CI.

C22C 9/00

(21)Application number: 04-262734

(71)Applicant: TOSHIBA CORP

07.09.1992 (22)Date of filing:

(72)Inventor: SUGAI HIROZO

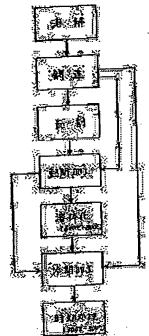
YAMANE SHIGEMI **TEJIMA KOICHI** MACHITORI HARUKA **FUJIWARA TETSUO** 

## (54) COPPER ALLOY COMMONLY HAVING CONDUCTIVITY AND STRENGTH

(57)Abstract

PURPOSE: To provide copper alloy commonly having electric conductivity and strength and provide copper alloy having excellent characteristics in every respect such as the strength, the electric conductivity, the resistance against the repeated bending and plating suitability.

CONSTITUTION: Copper alloy commonly having the electric conductivity and the strength which is characterized in that either of or both or 0.01-2wt% chromium and 0.005-1wt% zirconium is selected, the content of oxygen is ≤60ppm, and the balance substantially consists of copper, the size of precipitated substance is ≤50ì m, and 100-100000pcs/mm2 of the precipitated substance of 5-50i m in size are present, and copper alloy where one or two or more kinds of elements of Ni, Fe, Zn or the like are added to the before-mentioned alloy are provided.



### **LEGAL STATUS**

[Date of request for examination]

07.09.1992

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

2501275

[Date of registration]

13.03.1996

[Number of appeal against examiner's decision of

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

#### (19)日本国特許庁 (JP)

## 四公開特許公報(A)

## (11)特許出願公開番号

## 特開平7-54079

(43)公開日 平成7年(1995)2月28日

(51) Int.Cl.

餓別記号 庁内整理番号

PΙ

技術表示箇所

C22C 9/00

審査請求 有 発明の数3 FD (全 11 頁)

(21)出願番号

特顏平4-262734

(62)分割の表示

特願昭58-65265の分割

(22)出頁日

昭和58年(1983) 4月15日

(71) 出題人 000003078

株式会社東芝

神奈川県川崎市幸区堀川町72番地

(72) 発明者 管井 普三

神奈川県横浜市破子区新杉田町8番地 株

式会社束芝横浜金属工場内

(72)発明者 山根 茂美

神奈川県横浜市磯子区新杉田町8番地 株

式会社東芝横浜金属工場内

(72) 発明者 手島 光一

神奈川県川崎市幸区小向東芝町1番地 株

式会社東芝総合研究所内

(74)代理人 弁理士 則近 憲佑

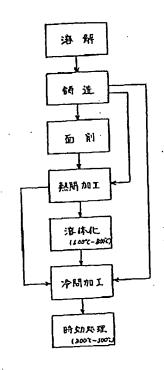
最終頁に続く

## (54) 【発明の名称】 将電性および強度を兼備した網合金

#### (57)【要約】

【構成】 本発明は、クロム $0.01\sim2$  wt%。ジルコニウム $0.005\sim1$  wt%のいずれか又は双方を選択し、酸素60 ppm 以下、残部実質的に銅よりなり、析出物の大きさが50  $\mu$ m以下であり、かつ $0.5\sim50$   $\mu$ mの析出物が $100\sim10000$  個 $\ell$ mm 存在することを特徴とする導電性および強度を兼備した銅合金、または上配銅合金にさらに各種元素を1 種または2 種以上添加した銅合金である。

【効果】 本発明は、導電率および強度を兼備した銅合金、さらには、強度、導電率、繰返し曲げさらにはメッキ性のすべての特性に関して良好な特性を有する飼合金が得られる。



【特許請求の範囲】

【請求項1】 クロム $0.01\sim2$ wt%、ジルコニウム $0.005\sim1$ wt%のいずれか又は双方を選択し、酸素60ppm 以下、残部実質的に銅よりなり、折出物の大きさが $50\mu$ m以下であり、かつ $0.5\sim50\mu$ mの折出物が $100\sim100000$ 個/mm 存在することを特徴とする導電性および強度を兼備した銅合金。

\*【請求項2】 クロム 0.01~2 wc%, ジルコニウム 0.005~1 wt%のいずれか又は双方を選択し、さら に下記元素のいずれか1種または2種以上を選択含有 し、酸素60ppm 以下、残部実質的に銅よりなり、析出物の大きさが50μm以下であり、かつ0.5~50μmの析出物が100~100000個/mm²存在するととを特徴とする導電性および強度を兼備した銅合金。

記 (wt%)

 $0.005 \sim 10\%$ Sn 0.005~10% Fe 0.005 $\sim$  5%, Co 0.005~ 5% 2n 0.005~10%, Ti 0.005~ 5% Be 0.001 $\sim$  2%. В  $0.001 \sim 1\%$ Mg 0.001 $\sim$  2%. Ρ  $0.001 \sim 1\%$ Si 0.001~ 5%  $0.001 \sim 3\%$ . Ag Mn 0.001~10%. Cd 0.001~ 5% A1 0.001 $\sim$ 10%. 希土類元素 0.001~ 2% Ge 0.001~ 5%. Nb 0.005~ 5%  $0.001 \sim 5\%$ Ηf 0.005~ 5% Mo 0.  $001\sim 2\%$ . 0.001~ 2%  $0.001 \sim 2\%$ Ta 0.001~ 2% Ga  $0.001\sim 5\%$ , Sb 0.001~ 5%

[請求項3] クロム0.01~2wt%,ジルコニウム0.005~1wt%のいずれか又は双方を選択し、さらにCaを0.001~1wt%を含有し、酸素60ppm以下、残部実質的に銅よりなり、折出物の大きさが50μm以下であり、かつ0.5~50μmの折出物が100~10000個/mm 存在することを特徴とする導電性および強度を兼備した銅合金。

#### 【発明の詳細な説明】

【0001】 [発明の目的]

【産業上の利用分野】本発明は、導電性および強度を兼備した銅合金に関する。

[0002]

【従来の技術】析出硬化型銅合金は、導電率が高くかつ 強度も高い金属材料であって、各種の製品に用いられて いる。

【0003】との種の合金の強度は、溶体化温度を高くしていくほど向上していくものである。しかし、溶体化温度が980℃を越えると合金の結晶粒が粗大化し、加工時に肌荒れ減少が生じ外観不良を起こす。とのような40不良を起こさず、さらに強度の高い材料が要求された。そして、種々の元素をこれら銅合金に添加したものが試みられたが、材料の強度と導電率とは相反する特性であるので、高導電率にして、かつ一層強度の高い金属材料はなかなか得られなかった。

(0004) さらに、近年、銅合金に要求されている特性として強度および導電率と共に、経返し曲げさらにはメッキ性のすべての特性に関して良好な特性を有する銅合金が要求されていた。

【0005】また、添加元素が活性であると、なかなか 50

良好な製品が歩留り良くできないという問題もあった。 【0006】

【発明が解決しようとする課題】以上のように、従来の 析出硬化型銅合金においては、高導電率にして、かつ一 層強度の高い金属材料はなかなか得られなかった。

【0007】さらに、近年、銅合金に要求されている特性として強度および導電率と共に、繰返し曲げさらにはメッキ性のすべての特性に関して良好な特性を有する銅30 合金が要求されていたが、強度、導電率、繰返し曲げさらにはメッキ性のすべての特性に関して良好な特性を有する銅合金は、いまだ得られていないのが現状であった。

【0008】また、添加元素が活性であると、なかなか良好な製品が歩留り良くできないという問題もあった。 【0009】本発明は、上記の点を考慮して、強度、導電率、繰返し曲げさらにはメッキ性のすべての特性に関して良好な特性を有し、かつ歩留りの良好な銅合金を提供するものである。

0 【0010】[発明の構成]

[0011]

【課題を解決するための手段と作用】本発明者らは、析出硬化型合金に関し研究した結果、 $Cr0.01\sim2$ wt%、 $2r0.005\sim1$ wt%のいずれか又は双方を選択し、O,60ppm以下、残部実質的に銅よりなり、析出物の大きさが $50\mu$ m以下であり、かつ0. $5\sim50\mu$ mの析出物が $100\sim10000$ 個/mm 存在する銅合金を提供することにより、本発明の目的を達成することを初めて見出した。

| 【0012】さらに、上記合金に下記添加元素の一種ま

2

たば2種以上を選択含有することにより本発明の目的を\* \*より容易に達成し得ることが分かった。

#### 記 (wt%)

Sn 0.005~10% Ni ·0. 005~10%. Fe 0.005~ 5%, Co 0.005~ 5% Ti 0.005~ 5% Zn 0.005~10%, B 0.001~ 1%  $0.001 \sim 2\%$ Mg 0. 001~ 2%. Р  $0.001 \sim 1\%$ Ag  $0.001\sim 3\%$ . Si  $0.001 \sim 5\%$ Cd 0.001~ 5% Mn  $0.001 \sim 10\%$ A1 0.001~10%, 希土類元素 0.001~ Nb 0.005~ 5% Ge  $0.001\sim 5\%$ , 0.005~ 5%  $0.001 \sim 5\%$ . Ηf  $0.001 \sim 2\%$ Mo 0. 001~ 2%, W Ta 0.001~ 2% Υ 0.001~ 2%. Sb 0.001~ 5% Ga 0.  $001 \sim 5\%$ ,

また、上記合金にCaをO.001~1wt%を添加する Cとにより、本発明の目的をより容易に達成し得ること が分かった。

【0013】以下に、本発明の銅合金の組成に関して説明する。

【0014】まずZr. Crを添加し、分散させるととにより、導電性を低下させず強度を向上させることができるが、その量が多すぎると導電性および加工性が低下し、一方少なすぎると強度および耐熱性が不足する。このため、ZrむよびCrの量はCr0.01~2 wt%, Zr0.005~1 wt%とした。

【0015】また、Crおよび2rは非常に活性な金属であり、酸素との親和力が大きく、溶解の際酸化物を形成させやすく、またメッキ性も低下させやすい。したがって、特に製造工程中の歩留りやメッキ性を求める場合 30 には、Cr量は0.01~0.4 wt%、Zr量は0.005~0.1 wt%の範囲が好ましい。

【0016】また、CrおよびZr量を減し不活性な他の元素を添加するととにより、強度と導電性を保ちつつ、かつ製造しやすい銅合金を提供できる。Cu-Cr 合金、Cu-Zr合金、Cu-Cr-Zr合金では、Cの順に高温強度が高く、リードビン、リードフレームのような高温強度を求められる材料には好適である。

【0017】次に、添加成分を加えた銅合金について述べる。

【0018】本発明者らは、上記Cu-Cr合金、Cu-Zr合金。Cu-Cr-2r合金に、要求特性に応じ下記の元素を1種または2種以上選択添加するととにより、その複合効果として強度が向上した銅合金を提供でき、さらに本願発明の目的を達成しやすい銅合金を提供できる。

퉑

Ni, Sn. Fe, Co, Zn, Ti, Be, B, M せることがで g, P, Ag, Si, Mn, Cd, Al, 希土類元素, を低下させ、 Ge, Nb, V, Hf, Mo, W, Y, Ta, Ga, S 50 ためである。

また、上記合金のほかにCaを添加することにより、同様に本発明の目的を達成しやすい調合金を提供できる。 (0019)上記各添加元素について細かく説明すると 700ようになる。

【0020】Niは0.005~10wt%、さらには0.05~5wt%、さらには0.1~2wt%が好ましい。これは、Niを添加することにより強度を向上させることができるが、その量が多すぎると導電性を低下させ、一方少なすぎると添加の効果が得られないためである。

[0021] Snは0.005~10wt%、さらには 0.05~5wt%、さらには0.1~2wt%が好ましい。これは、Snを添加することにより強度を向上させることができるが、その量が多すぎると導電性を低下させ、一方少なすぎると添加の効果が得られないためである

【0022】Feは0.005~5wt%、さらには0.01~1wt%、さらには0.05~0.5wt%が好ましい。これはFeを添加することにより強度を向上させることができるが、その量が多すぎると導電性およびはんだ耐候性を低下させ、一方少なすぎると添加の効果が得られないためである。

【0023】Coは0、005~5wt%、さらには0.40 01~1wt%、さらには0.05~0.5wt%が好ましい。これはCoを添加することにより強度を向上させることができるが、その量が多すぎると導電性を低下させ、一方少なすぎると添加の効果が得られないためである。

【0024】 Znは0.005~10 wt%、さらには 0.01~2 wt%、さらには0.05~0.5 wt%が好ましい。 これは Znを添加することにより強度を向上させることができるが、その量が多すぎるとはんだ耐候性を低下させ、一方少なすぎると添加の効果が得られないなかできる。

【0025】Tiは0.005~5wt%、さらには0.05~1wt%、さらには0.05~0.5wt%が好ましい。これはTiを添加することにより強度を向上させ、結晶粒租大化防止が可能となるが、その量が多すぎると 導電性を低下させ、一方少なすぎると添加の効果が得られないためである。

【0026】Beは0.001~2wt%、さらには0.01~1wt%、さらには0.05~0.5wt%が好ましい。 これはBeを添加することにより強度を向上させることができるが、その量が多すぎると価格が増大し、一10方少なすぎると添加の効果が得られないためである。

【0027】Bは0.001~1wt%、さらには0.01~0.5wt%、さらには0.05~0.5wt%が好ましい。これはBを添加することにより強度を向上させ、結晶粒粗大化防止が可能となるが、その量が多すぎると加工性を低下させ、一方少なすぎると添加の効果が得られないためである。

【0028】Mgは0.001~2wt%、さらには0.01~0.5wt%、さらには0.01~0.1wt%が好ましい。これはMgを添加することにより強度および脱20酸力を向上させることができるが、その量が多すぎると認識ではおよび加工性が低下し、一方少なすぎると添加の効果が得られないためである。

【0029】Pは0.001~1 wt%、さらには0.005~0.2 wt%、さらには0.01~0.05 wt%が好ましい。これはPを添加することにより強度および脱酸力を向上させることができるが、その量が多すぎると導電性およびはんだ耐候性を低下させ、一方少なすぎると添加の効果が得られないためである。

【0030】Agは0.001~3wt%、さらには0.005~0.5wt%、さらには0.01~0.05wt%が好ましい。これはAgを添加することにより強度を向上させることができるが、その量が多すぎると価格が増大し、一方少なすぎると添加の効果が得られないためである

【0031】Siは0.001~5wt%、さらには0.01~0.5wt%、さらには0.02~0.5wt%が好ましい。これはSiを添加することにより強度および脱酸力を向上させ、結晶粒粗大化防止が可能となるが、その量が多すぎると導電性を低下させ、一方少なすぎると 40 添加の効果が得られないためである。

【0032】Mnは0.001~10wt%、さらには0.01~1wt%、さらには0.02~0.1wt%が好ましい。これはMnを添加することにより強度および脱酸力を向上させることができるが、その量が多すぎると導電性を低下させ、一方少なすぎると添加の効果が得られないためである。

【0033】Cdは0.001~5 wt%、さらには0. が、そ01~0.2 wt%、さらには0.02~0.1 wt%が好 させ、ましい。 これはCdを添加することにより強度を向上さ 50 ある。

せることができるが、その量が多すぎると価格が増大しまた加工性を低下させ、一方少なすぎると添加の効果が 得られないためである。

【0034】A 1は0.001~10㎡%、さらには
0.005~1㎡%、さらには0.05~0.5㎡%が
好ましい。これはA 1を添加することにより強度および
脱酸力を向上させることができるが、その量が多すぎる
と導電性および加工性を低下させ、一方少なすぎると添加の効果が得られないためである。

【0035】希土類元素は0.001~2 wt%、さらには0.05~0.5 wt%が好ましい。これは希土類元素を添加することにより強度および脱酸力を向上させることができるが、その量が多すぎると価格が増大しまた加工性を低下させ、一方少なすぎると添加の効果が得られないためである。

【0036】Geは0.001~5wt%、さらには0.01~0.1wt%が好ましい。これはGeを添加することにより強度を向上させ、結晶粒粗大化防止が可能となるが、その量が多すぎると導電性を低下させ、一方少なすざると添加の効果が得られないためである。

【0037】Nbは0.005~5wt%、さらには0.01~0.5wt%、さらには0.1~0.5wt%が好ましい。これはNbを添加することにより強度を向上させ、結晶粒粗大化防止が可能となるが、その量が多すぎると導電性および加工性を低下させ、一方少なすぎると添加の効果が得られないためである。

【0038】 Vは0.005~5 wt%、さらには0.01~0.5 wt%、さらには0.1~0.5 wt%が好ましい。これはVを添加することにより強度を向上させ、結晶粒粗大化防止が可能となるが、その量が多すぎると導電性および加工性を低下させ、一方少なすぎると添加の効果が得られないためである。

【0039】 Hfは0.005~5wt%、さらには0.01~0.5wt%、さらには0.05~0.5wt%が好ましい。これはHfを添加することにより強度を向上させ、結晶粒租大化防止が可能となるが、その量が多すぎると導電性および加工性を低下させ、一方少なすぎると添加の効果が得られないためである。

【0040】Moは0.001~2wt%、さらには0.05~0.5wt%が好ましい。これはMoを添加することにより強度を向上させ、結晶粒粗大化防止が可能となるが、その量が多すぎると価格が増大しまた加工性を低下させ、一方少なすぎると添加の効果が得られないためである。

[0041] Wは0.001~2wt%、さらには0.05~0.5wt%が好ましい。これはWを添加することにより強度を向上させ、結晶粒粗大化防止が可能となるが、その量が多すぎると価格が増大しまた加工性を低下させ、一方少なすぎると添加の効果が得られないためである。

【0042】Yは0.001~2wt%、さらには0.05~0.5wt%が好ましい。これはYを添加することにより強度および脱酸力を向上させることができるが、その量が多すぎると価格が増大しまた加工性を低下させ、一方少なすぎると添加の効果が得られないためである。【0043】Taは0.001~2wt%、さらには0.05~0.5wt%が好ましい。これはTaを添加することにより強度を向上させ、結晶粒粗大化防止が可能となるが、その量が多すぎると導電性を低下させまた価格が増大し、一方少なすぎると添加の効果が得られないため10である。

[0044] Gaは0.001~5wt%、さらには0.01~0.1wt%が好ましい。これはGaを添加することにより強度を向上させ、結晶粒粗大化防止が可能となるが、その量が多すぎると導電性を低下させ、一方少なすぎると添加の効果が得られないためである。

【0045】Sbは0.001~5wt%、さらには0.01~0.1wt%が好ましい。ChはSbを添加するCとにより強度を向上させ、結晶粒租大化防止が可能となるが、その量が多すぎると導電性および加工性を低下さ 20せ、一方少なすぎると添加の効果が得られないためである。

【0046】また、Caを添加することにより、脱酸力 および切削性が向上する。しかし、その量があまり多す ぎると加工性が低下し、一方少なすぎると添加の効果が 得られないため、Ca量は0.001~1wt%、さらに は0.01~0.1 wt%が好ましい。

【0047】以上、各添加元素について述べたが、これらの元素は銅合金の求められる特性により適宜選択されると良い。求められる特性としては、例えばメッキ性、導電性、折り曲げ性、耐熱性および機械的強度等があるが、例えばメッキ性および強度が特に重要視される場合、添加元素としてMg、Mn、Y、La等を選択すれば良く、また折り曲げ性および強度が特に重要視される場合、Nb、V、Hf、Al、Ge、Ga、Sbなどを選択すれば良い。

[0048] さらに、本発明の銅合金における酸素量は 60pm 以下である。

【0049】 これは、本発明の嗣合金が酸素と親和力の強い Crや Zrを含んでいるので酸化物等の非金属介在 40物を生成しやすいからである。この非金属介在物は、表面欠陥(ハガレ、キズ、フクレ、ワレ等)。メッキ性(例えば Ag、Ni、Sn、はんだ等のメッキ)、操返し曲げ性、導電率および強度に悪影響を与える。

【0050】さらに本発明は、上記組成の銅合金における折出物の大きさおよび分布を規定することにより、本発明の目的である強度、導電率、操返し曲げさらにはメッキ性のすべての特性に関して良好な特性を有する銅合金を初めて得ることが可能となる。

【0051】本発明においては、まず折出物の大きさを 50 ppmが好ましい。これは熱処理の際、フクレを発生させ

50μm以下とした。これは、析出物の大きさが大きすぎると折り曲げ性およびエッチング性を低下させるためである。

【0052】そして、さらに0.5~50μmの析出物を100~100000個/mm³存在させたものである。これは、機械的特性に実質的に影響を与える析出物の大きさは0.5~50μmであり、その大きさの析出物が多すぎると折り曲げ性が低下し、一方少なすぎると強度およびメッキ性が低下するためである。0.5~50μmの析出物の好ましい存在量は1000~20000個/mm³であり、より好ましくは1000~10000個/mm³である。

【0053】なお、本発明でいう析出物の大きさとは、 析出物を顕微鏡で見た際、その析出物を含む最小円の直 径をいう。

[0054]次に、本発明の銅合金を得るための製造方法について説明する。図1はその製造法の工程図である。

【0055】本発明は、鋳造工程、溶体化工程および冷 0 間加工工程に特徴を有し、他の工程に関しても本発明の ために種々の工夫がされている。

【0056】まず、溶解工程について述べる。溶解工程 では本発明の銅合金の組成である酸素量を低下させることが可能となる。

[0057]酸素の低下方法としては、下記の6つの方法がある。

(1) カーボンルツボをまたはマグネシア等のスタンプル ツボを用いて溶解する場合、溶解素材または溶濁中にカ ーボンを入れることが好ましい。

【0058】(2) (1) において用いるカーボンは高純度 (90%以上の純度) が好ましく、超高純度カーボン (95%以上の純度) であればさらに好ましい。

【0059】(3) リターン材に含まれる酸素親和力の強い成分元素を積極的に脱酸に利用するために、容易にリターン材を投入するのが好ましい。

[006'0](4) 母合金に含まれるガス。不純物の混入 を避けるために、溶解素材(銅地金)の溶け落ち後、母 合金を投入し、その後Zrを添加するのが好ましい。

【0061】(5) 脱酸のための添加と成分元素としての 添加のために Zrを複数に分けて投入するのが好ましい。

[0062](6)溶解素材(銅地金)の溶け落ち後、溶 湯表面を不活性ガスで覆うのが好ましい。

[0063]以上のような手段で、酸素を低下させると とにより、添加元素の歩留りも向上でき、目的とする特 性が得られる。

[0064]一方、酸素を低下することにより水素が増加するが、この水素も低く押さえた方が好ましい。具体的には10pm以下、さらには5pm以下、さらには3

8

る原因となるためである。

【0065】以上のように、酸素量、水素量を低下させ る溶解法を用いることにより、表面欠陥が少なく、メッ キ性、繰返し曲げ性、導電率および強度が良好な銅合金 が得られ、本発明のCT、ZF銅合金には非常に有効で ある。ととで、酸素量は溶解時の酸素量が最終的に得ら れる合金に反映される。

【0066】次に、鋳造工程について述べる。本発明の 銅合金は、Cr, Zrを含んでいるため、インゴット表 面への介在物巻込みやインゴット表面の湯ジワ、割れを 10 起としやすい。したがって、鋳造経路(例えばトユ、タ ンディッシュ、ロート等) や鋳型を不活性ガスでシール することが好ましい。

【0067】また、合金中の析出物を小さくすることに より繰返し曲げ性が向上する。このために、鋳込み速度 は5℃/秒以上、さらには10℃/秒以上、さらには1 5°C/秒以上が好ましい。そして、この方法としては連 続鋳造の適用が好ましく、経済的にも効果がある。

【0068】また、Cr、Zr、その他添加元素の租大 晶出を防ぐために、溶湯を急冷するととが好ましい。と 20 の方法は、鋳造と溶体化処理を同時に行え、加工性の向 上の他に工程の短縮も図ることができる。

【0069】したがって、この鋳造法はインゴットの湯 ジワ、割れ、介在物巻込みが防止できやすく、また特定 組織を得やすいので本発明の目的の銅合金が得られやす

【0070】次に、面削加工について述べる。鋳造工程 後、インゴットに表面割れ、湯ジワが生じた場合、それ を除去する方が最終製品の歩留りを向上でき好ましい。 ただし、湯ジワ等の表面欠陥がなければ、との工程は省 30 のすべての特性に関して良好な特性を有し、かつ歩留り 略しても良い。

【0071】次に、熱間加工について述べる。この工程 は、被加工材を所望の寸法までもっていく工程である が、熱間加工の最終温度を600~850℃、好ましく は700~820℃、さらに好ましくは750~800 でにし、その後急冷することにより熱間加工と溶体化処 理を兼ねるととができ、工程の節略化が可能である。と の際、最終温度が高すぎると銅合金の導電性を低下さ せ、一方低すぎると強度を低下させる。

【0072】したがって、この工程が溶体化工程を兼ね 40 る場合、この工程の最終温度を上記の範囲にすることに より高強度で高導電性の銅合金が得られる。

【0073】次に、溶体化工程について述べる、本発明 者らは、実験研究した結果、溶体化温度が600~85 0℃、好ましくは700~820℃、さらに好ましくは 750~800℃である溶体化処理を用いることによ り、強度、延性、繰返し曲げ性、導電率が良好な銅合金 を得られることがわかった。

【0074】また、浴体化の際、冷却速度は速いほど強 度に効果があり、具体的には空冷、さらには水冷が好ま 50 耐熱性: ◎ 500℃以上

しい。またとの方法は温度をあまり上げないですむた め、エネルギー的にも有利である。この溶体化工程は、 鋳造工程または熱間加工工程にも含ませることが可能で あり、その場合は工程の短縮となる。

【0075】次に、冷間加工工程について述べる。本発 明では、この工程を取り入れることにより一層強度が高 く、繰返し曲げ性が良好な銅合金が得られる。

【0076】加工率は大きいほうが好ましく、具体的に は70~99%、さらには80~95%、さらには85 ~90%が好ましい。この冷間加工は、銅合金に加工硬 化および析出物像細化を行わせ、強度、繰返し曲げ性を 向上させることができるが、加工率が高すぎると延性が、 低下し、一方低すぎると強度が出ない。

【0077】次に、時効処理について述べる。との工程 は、前の冷間加工工程と組み合わせて300~500 ℃、好ましくは350~500℃、さらに好ましくは4 00~450℃の温度で時効することにより、銅合金に 強度、導電性および靭性を与えることができる。この 院、温度が高すぎると軟化し、一方低すぎると歪が除去 されず、繰返し曲げ性が低下する。

【0078】したがって、この冷間加工工程および時効 処理工程では、加工率、時効温度を制御することによ り、強度、繰返し曲げ、延性およびエッチング性に好ま しい組織を得ることができる。したがって、本発明の銅 合金を以上の方法を用いるととにより、一層高強度にし て、高導電性の特性を有し、かつ歩留りが良好な銅合金 を提供できる。

【0079】以上のように、本発明の合金を採用すると とにより、強度、導電率、繰返し曲げさらにはメッキ性 の良好な銅合金を提供することができる。

【0080】そして、これらの特性が求められる製品と しては、例えばリードフレーム、リードビン、高強度導 電線,鋳造用鋳型,連鋳用鋳型,非晶質合金製造用ロー ル、抵抗溶接用電極、熱交換器用部品(フィン、パイ フ, 隔壁等)、電池缶、裝飾部品、パイメタル、ガラス 成形用部材、真空容器、浴接トーチ、リード線などがあ

【0081】以上述べてきた好ましい成分、製法、組 織、用途の代表例を表1に示す。

【0082】第1表において、特性および組織の欄にお ける◎. 〇. △の定義は以下の通りである。

導電性:◎ 導電率85%以上

〇 導電率75%以上、85%未満

△ 導電率65%以上、75%未満

強 度: @ 硬度150Hv以上

○ 硬度140H/以上、150H/未満

△ 硬度120H以上、140H×未満

O 400℃以上、500℃未満 △ 300℃以上、400℃未満

繰返し: ◎ 5回以上 曲げ性 ○ 4回

△ 3回

メッキ性: Ag. AuメッキおよびPb-Snはんだ付

H

はんだ性 が簡単な前処理(酸洗い)だけで

◎ 容易 ○ 可能 △ 困難

組 織: 析出物の平均粒径

◎ 0.5 µm以上、5 µm未満

12

5 μ m以上、10 μ m 未満Δ 10 μ m以上、50 μ m 未満

てとで、繰返し曲げ性を測定する方法として、図2に示すようにチャック等の固定治具2により支持された試料1(厚さ0.25m、幅0.5m、長さ20m)を加重3(1/2ポンド)加えた状態で点線で示すように固定治具により90°曲げる。この曲げを繰返し行い、破断までの回数を繰返し曲げ回数(特性)とする。

[0083]

10 【表1】

\$	-		题 海 条 年	特佐価	治統	田田田田田田田田田田田田田田田田田田田田田田田田田田田田田田田田田田田田田田田
Cu-Cr-Zr ((1) 102	-	•				
Cu-Cr - Zr 30p 残 0.5~1 0.5~1	30ppa 以下 4	本を カーボンルシボ サナは 大道中に	潜体化 冷間加工 時効 100~810 ℃→11%以上→ 100~800 ℃ けずずしくは	<b> </b>	4	昭南女な石がなって
	6 R.		ပ္စ	*		
Cu-Cr - Zr 死 0.3~0.7 0.1~0.5		"	本部を記していません。 で→10%以上→	00	• ©	群電額全股 真空容器
;			年ましくは かましくは 750~150 ℃ (60~150 ℃)	模域し曲が毎 メッキ性、はんだ性©		質問 パイメタル
Cu-Cr - Zr 研 - 2 + 3			<b>谷存代</b>	<b>©</b> <	C	尊電級全般 (架線,
0. 37kisa 6. 1			存来しくは かましくな 800~850 0 3 30~100 20	曲げ曲ない。日本の一位、はんだ4年回	)	ケーブルより類)
100	1	"	<b>游标化</b>	等電性 空域。 空域。	0	配格が存みを存んして
A (Si. Ge. Mg. B.	<u> </u>		好来しくは 好来しくは 700~750~7	線域し曲げ性 メッキ性。はんだ性△		TOUR
lor			2. 055~107 十十 12回交 220 元 女会 11回交 220 122 101 101 101 101 101 101 101 101	<b>©</b> ©	©	英昭版全般バインタル
(Fe. N.). A.R. Cd.)				線返し曲げ位。 メッキ性、はんだ性◎	) .	其空容器
. ~						
	,,	"	帝国加工		0	はわが料田板材料
•	<del></del>		好ましくは   好ましくは   150~550   150~800   150~550	一数返し曲が在 フェッキ性。はんだ在〇一		

なお、Crが0.3~0.7wt%でZrが0.1wt%未 満のCuーCr-Zr合金、およびCrが0.3wt%未 満でZrが0.1~0.5wt%のCu-Cr-Zr合金 に関しても同様に好ましい特性、組織が得られた。 [0084]

【実施例】第2表に示す組成のインゴットを作成し、と 50 【0085】また、比較のため、本発明とは組成範囲.

れらのインゴットを約750°Cで溶体化処理を行い、次 に加工率約85%の冷間加工を施し、さらに約450℃ で時効処理を行って試料1~22を得た。そして、各試 料をそれぞれ5個づつ特性を調査し、その結果を第3表 に示した。

組織あるいは製造方法が異なる試料23~33を実施例 と同様に調査し、その結果を第3表に明記した。

[0087]記

強 度: O 硬度140HW以上

△ 硬度120H以上、140H/未満

× 硬度120H/未満

導電性:○ 導電率75%以上

△ 導電率65%以上.75%未満・

x 道雷宝65%未造

\*操返し:○ 4回以上

曲げ △ 3回

× 3回未満

メッキ性: 10 µmのAgメッキを施した試料を約45 0℃で1分間加熱を行った場合のメッキふくれが

16

〇 0個

△ 0.5m未満のメッキふくれ有り

× 0.5m以上のメッキふくれ有り

総合評価:〇 使用可能なもの

10 × 使用不可能なもの

[8800]

【表2】

特別	季6	5 %未清	E.	*			
	1	4	七学成	分(*1%)		製造方法	
ł	W -	Сr	2.5	その他	O,含有量	アルゴン	溶体化および
	No.	CI	61	ての個	(ppn)	シール	時効熱処理
	1	0. 6	_	1	1 1	シールあり	・・・あり
-	2	0. 3	-	1	8	<i>N</i>	. "
1	3	0. 1		Ni 0, 5	8	*	"
¦本	4	0. 1	1	B 0. 07	10	"	"
Ī	5	0. 1	-	Fe O. 1, P O. 02	9	"	"
発	6	-	0, 3	_	12	"	"
1	î	1	0. 2	Mg 0. 05	1.3	"	"
明	8	_	0, 2	Ag 0. 02	1 2	"	"
ļ	9	1	0. 2	Bo 0. 15	1 2	"	"
İ	10	0. 6	0. 3	_	1 3	<i>*</i>	<b>"</b>
1	11	0. 6	0, 1	\$0 Q. 3	10	~	"
実	12	0. 8	0. 1	Co 0. 3	1 3	"	"
į	13	0. (	0. 05	7i 0, 2	10	"	"
施	14	0. 4	0. 05	\$1 0. 1	11	"	"
-	15	0. 3	0. 05	Y 0. 2	12	"	"
61	16	0. 3_	0. 05	Ma 0. 2. Cd 4. 1	11		"
i	17	0. 3	0, 05	In 0. 1, Ge 1. 1	10	"	"
1	[8]	0. 25	0. 05	A1 0, 1, Sh 0, 1, G: 0, 2	12	"	"
1	19	0. 25	0.05	Ca D. 05, Y 4. 1, Mo O. 2	12	"	
-	50	0. 25	0. 05	8b 0, 2, 81 8, 05, Ta 1, 1	10	"	"
	2:	0. 25	0.05	▼ 0.1, 希土類元素 (Ct) 0.05	10	r	li u
	22	0. 8	0. 1	Ca 0, 05	11	"	<i>"</i>
	23	2. 5			11	<i>H</i> //	"
١	24	0. 005			9	"	"
比	25	0.6	-	7 e 12	10	<i>"</i>	"
	26	0. 6		In 15	18		
较	27	0.6		ži 0, 5	7 6	シールなし	
1	28	0. 3		¥i 0.5	72	<i>"</i>	なし
194	29		0. 3	Nr 0.03	6 6		
1	30	0, 6	0, 1		7 5	n n	あり
ļ	31	0. 6	0, 1		7 0	<i>"</i>	なし
1	32	0, 6	0. 3		1 3	シールあり	
L	33	0. l	0.05	Ni 0. 5	11	"	"

【表3】

[0089]

		<u> </u>	25					
			<b>存</b>					
	No.	50μm越えの 折出物の有無	折出物の分布(*) 個/四°	独政	珠点串	典返し	メッキ 性	総合     辞 価
<u> </u>		T T L	3 8 0 0	0	0	<del>- 7</del> 2	<del>-5-</del>	0
	1	# L	2100	<del>-</del> <del>\</del>	<del>- 8 -</del>	ŏ	<u>~~</u>	ŏ
	1		2 5 0 0	Ö	<u> </u>	ŏ	ŏ	<del>- X -</del>
本	1	#	2 5 0 0	ŏ	<del>                                      </del>	<del>-</del> ö	V	<del>                                     </del>
7	5	,	3 2 0 0	ŏ	<del>ŏ</del>	ŏ	Ö	ŏ
発	-		2500	Ă	<del>-ŏ-</del>	ŏ	ŏ	-ŏ
7	<b>-</b>	,	2200	Δ	ň	ŏ	Ö	8
明	$\vdash$	-	2000	<u> </u>	ŏ	ŏ	ŏ	ŏ
·"		*	2100	Ö	ŏ	ŏ	ŏ	ŏ
	TÍ	~	4 6 0 0	ð	ŏ	ŏ	<del>- 8</del>	<u>8</u>
	H	N	4100	Ö	Δ	ŏ	ŏ	Ŏ
实	12	*	4000	Ö	Δ	Ŏ	Ŏ	Ō
-	13	*	3100	Ō	Δ	Ô	Ö	0
抛	ii		3200	Δ	0	Ŏ	Ō	0
	15	H	8500	Δ	0	0	0	
61	16	*	2200	0	Δ	0	0	0
	17	~	2400	Δ		0	0	
	18		2100	0	0	0	0	0
	19	W	2500	O	0	0_	0	<u>_</u>
	20	W	2300	_0_	_0_	0	0	Q
	2	<b>P</b>	2000	0	<u>Q</u>	_0_	0	Q
	11		<u> 4 3 0 0                                </u>	₽	_0_	Q	Ŏ.	0
	23		12100	_0_1	×	<u>_</u>	<del></del>	×
.,	21		8.5	_ <u>X</u>	<u> </u>	<del>- 2</del> -	_ <u>ŏ</u> _	×
比	25		14400	ò	X	X	<del>- \$</del>	×
ابدا	20		3900	용	×		×	<del>- 2</del>
蛟	21	1 1	2500 2100			Δ	×	<del>- 2</del>
	28	3.5		<del>- &amp; - </del>	<u> </u>	$\frac{\Delta}{\Delta}$	×	- <del></del>
例	29	*		<del>- ô -</del>	<u> </u>	Δ	- <del>x</del>	<del>-</del>
	30	なし	3 2 0 0 8 4 D 0	<del>-×-</del> 1	- 공	$\frac{\Delta}{\Delta}$	×	<del>- ŷ-</del>
	31	<u> </u>		- <u>2</u>	<del>- X</del> -	×	ô	<del>- x</del> -
	35	<del></del>	4600 3300	<del>- \( \)</del>	$\frac{3}{\Delta}$	÷	<del>- న</del> -	<del>- x</del> -1
لـــا	33		8800					

(\*) 0.5~51 µmの折出物の平均督数

以上表2および表3より明らかなように、本発明の組合金(No.1~22)は強度、導電率、操返し曲げさらにはメッキ性の全ての特性において△以上、総合評価で○という優れた特性を有している。これに対し、比較例の組合金(No.23~33)はいずれかの特性において×を有し、このため総合評価で×であり、本発明で意図する組合金としては不適である。

[0090]

【発明の効果】本発明は、 導電率および強度を兼備した 飼合金、 さらには、 強度、 導電率、 操返し曲げさらには メッキ性のすべての特性に関して良好な特性を有する銅合金が得られる。

【図面の簡単な説明】

【図1】本発明の銅合金の製造工程図である。

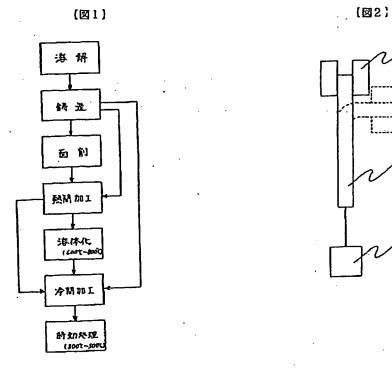
【図2】 鞣返し曲げの測定方法を示す構成図である。

【符号の説明】

30 1 試料

2 固定治具

3 荷重



フロントページの続き

(72)発明者 符鳥 暗香 東京都港区虎ノ門 1 - 26-5 株式会社東 芝港分室内 (72)発明者 藤原 鉄雄 神奈川県川崎市幸区小向東芝町1番地 株 式会社東芝経合研究所内